L17 ANSWER 5 OF 11 CAPLUS COPYRIGHT 2005 ACS on STN

ACCESSION NUMBER:

2002:31264 CAPLUS

DOCUMENT NUMBER:

136:90722

TITLE:

Compositions containing ascorbic acid phosphate esters

having improved storage stability

INVENTOR(S):

Yamamoto, Mizuya; Hiratsuka, Susumu

PATENT ASSIGNEE(S):

Lion Corporation, Japan

SOURCE:

PCT Int. Appl., 20 pp.

CODEN: PIXXD2

DOCUMENT TYPE:

Patent Japanese

LANGUAGE:

FAMILY ACC. NUM. COUNT:

PATENT INFORMATION: _____

PATENT NO	•	KI	ND D	ATE	Al	PPLICAT	ION N	10.		DA	ATE	
					-							
WO 2002002	2124	Α	1 2	0020110	W	0 2001-	JP246	6		20	00103	327
W: A	E, AG,	AL, AM	, AT, 2	AU, AZ,	BA, I	BB, BG,	BR,	BY,	ΒZ,	CA,	CH,	CN,
CF	R, CU,	CZ, DE	, DK, 1	DM, DZ,	EE, I	ES, FI,	GB,	GD,	GE,	GH,	GM,	HR,
H	J, ID,	IL, IN	, IS, 1	KE, KG,	KP, I	KR, KZ,	LC,	LK,	LR,	LS,	LT,	LU,
ΓI	J, MA,	MD, MG	, MK, I	MN, MW,	MX, I	MZ, NO,	NZ,	PL,	PT,	RO,	RU,	SD,
SI	Ξ, SG,	SI, SK	, SL, '	TJ, TM,	TR,	TT, TZ,	UA,	UG,	US,	UZ,	VN,	YU,
ZA	A, ZW,	AM, AZ	, BY, 1	KG, KZ,	MD, I	RU, TJ,	TM					
RW: GF	H, GM,	KE, LS	, MW , I	MZ, SD,	SL, S	SZ, TZ,	UG,	ZW,	ΑT,	BE,	CH,	CY,
DI	Ξ, DK,	ES, FI	, FR, (GB, GR,	IE,	IT, LU,	MC,	NL,	PT,	SE,	TR,	BF,
BC	J, CF,	CG, CI	, CM, (GA, GN,	GW, 1	ML, MR,	ΝE,	SN,	TD,	TG		
JP 2002020	0292	Α	2 2	0020123	JI	P 2000-	19921	.3		20	00006	30
PRIORITY APPLN	. INFO	. :			JI	P 2000-	19921	.3	1	A 20	00006	30
REFERENCE COUNT	Γ:	2	TH	ERE ARE	2 CI	TED REF	ERENC	ES A	IAVA	LABLI	E FOR	THIS
			RE	CORD. AI	LL CI	TATIONS	AVAI	LABI	LE II	HT I	E RE	FORMAT

AΒ Disclosed are compns. containing ascorbic acid phosphate esters characterized by containing: (A) an ascorbic acid phosphate ester or its salt; (B) an anionic surfactant; and (C) one or more sugar alcs. selected from among monosaccharide alcs. having 4 or more carbon atoms, oligosaccharide alcs. and reducing starch syrups; having ≤ 10 % of calcium and aluminum ion sources, and showing a pH value of ≥ 8 after storing at 25° for 1 mo. A toothpaste containing L-ascorbic acid-2-phosphate magnesium salt 0.3, silica 15, propylene glycol 3.5, CM-cellulose 1.5, Bu paraben 0.1, sodium saccharin 0.2, fragrance 1, sodium laurylsulfate 1.5, TiO2 0.5, citric acid 0.1, 70 % sorbit solution 50, NaOH 0.3, and water q.s. to 100 % was formulated.

STascorbate phosphate compn surfactant sugar alc; dentifrice ascorbate phosphate laurylsulfate sorbitol storage stability

ΙT 50-70-4, Sorbit, biological studies 87-99-0, Xylitol 151-21-3, Sodium laurylsulfate, biological studies 108910-78-7, L-Ascorbic acid, phosphate, magnesium salt 128808-26-4, L-Ascorbic acid, phosphate, sodium salt

RL: COS (Cosmetic use); BIOL (Biological study); USES (Uses) (compns. containing ascorbic acid phosphate esters, anionic surfactants, (Mart Requested. and sugar alcs. having improved storage stability)

Jagoe

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-20292 (P2002-20292A)

(43)公開日 平成14年1月23日(2002.1.23)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	FΙ	テーマコード(参考)
A61K 31/66	i e	A 6 1 K 31/661	4 C 0 7 6
7/00	1	7/00	E 4C083
7/16	i e	7/16	4 C 0 8 6
47/26	i e	47/26	
47/36		47/36	
	審査請求	未請求 請求項の数3 OL (全	9 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特顧2000-199213(P2000-199213)	(71)出願人 000006769	
		ライオン株式会社	•
(22)出顧日	平成12年6月30日(2000.6.30)	東京都墨田区本所	1丁目3番7号
		(72)発明者 山本 瑞哉	
		東京都墨田区本所	1丁目3番7号 ライオ
		ン株式会社内	
		(72)発明者 平線 進	
		東京都墨田区本所	1丁目3番7号 ライオ
		ン株式会社内	
		(74)代理人 100079304	
		弁理士 小島 隆	司 (外1名)
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 アスコルピン酸リン酸エステル類含有組成物

(57)【要約】

【解決手段】 (A) アスコルビン酸リン酸エステル又はその塩、(B) アニオン界面活性剤、(C) 炭素数が4以上の単糖アルコール、オリゴ糖アルコール及び還元水飴類から選ばれる1種又は2種以上の糖アルコールを含有すると共に、カルシウム及びアルミニウムイオン源の含有量が組成物全体の10質量%未満であり、かつ25℃にて1ヶ月保存した後のpHが8.0以上であることを特徴とするアスコルビン酸リン酸エステル類含有組成物。

【効果】 本発明のアスコルビン酸リン酸エステル類含有組成物は、アスコルビン酸リン酸エステル又はその塩が安定かつ活性な状態で配合されたものであり、長期保存後においてもその効果を有効に発揮する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A) アスコルビン酸リン酸エステル又はその塩、(B) アニオン界面活性剤、(C) 炭素数が4以上の単糖アルコール、オリゴ糖アルコール及び還元水蛤類から選ばれる1種又は2種以上の糖アルコールを含有すると共に、カルシウム及びアルミニウムイオン源の含有量が組成物全体の10質量%未満であり、かつ25℃にて1ヶ月保存した後のpHが8.0以上であることを特徴とするアスコルビン酸リン酸エステル類含有組成物。

【請求項2】 糖アルコールを組成物中の水分量に対し 重量比として0.5以上の割合で含有する請求項1記載 の組成物。

【請求項3】 口腔用である請求項1又は2記載の組成 物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、アスコルビン酸リン酸エステル類を含有する口腔用、外皮用等の組成物に関する。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】アスコルビン酸リン酸エステル及びその塩は、生体中で種々の酵素活性発現に重要な役割を演じ、多様な生理活性を持つことが知られている。特に、プロリル及びリジルヒドロキシラーゼの補酵素として作用し、コラーゲン合成に必須であるとされている。また、近年、生体内に産生された過剰の活性酸素を消去し、生体組織を酸素傷害から守る抗酸化ビタミンとしても注目されており、多様な生理活性を持つことが知られている。

【0003】従来、アスコルビン酸リン酸エステル及びその塩を含有する組成物としては、化粧料(特開昭62-298508号、特開平3-63208号公報)、美白化粧料(特開昭63-243014号公報、特開平1-305009号、同3-133914号公報)、口腔用薬剤(特開昭62-96410号公報)、口腔用組成物(特開平2-292210号、同2-292211号、同4-173727号公報)、皮膚外用剤(特開平3-34908号、同7-206632号、同8-133951号公40報)など、数多くのものが提案されている。

【0004】しかしながら、アスコルビン酸リン酸エステル又はその塩を各種組成物に配合した場合、カルシウムや金属、微生物、pHの影響等によって不安定になり、その結果、アスコルビン酸とリン酸に分解する問題が発生し、このため組成を安定に保つことが要望された。

【0005】この問題を解決するため、酸化防止剤やキ 数が4以上の単糖アルコール、オリゴ糖アルコール及び レート剤を配合したり、また水との接触を極力抑えるた 還元水飴類から選ばれる1種又は2種以上の糖アルコー め、組成物を粉末状や顆粒状にする検討もなされてきた 50 ルを含有すると共に、カルシウム及びアルミニウムイオ

2

(特開平7-252127号公報)。しかし、このようなアスコルビン酸リン酸エステル又はその塩を配合した組成物においては、ただ単にアスコルビン酸リン酸エステル類を安定に配合するだけでなく、その使用に際して、より高い生理活性を発現するように配合することが必要である。

【0006】このような点で、特にペースト状、液状、クリーム状のような使用性に優れた剤型を選択し、適度な起泡力と分散性を維持すると共に、これら製剤中でア10 スコルビン酸リン酸エステル又はその塩の構造を維持したまま、適用する生体等に吸収されることが望まれ、このような水を含む剤型において、アスコルビン酸リン酸エステル及びその塩を安定配合し、その効果を有効に発揮させる技術の開発が望まれる。

【0007】従って、本発明は、アスコルビン酸リン酸 エステル及びその塩が安定かつ活性な状態で配合された 組成物を提供することを目的とする。

[0008]

【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】本 20 発明者は、上記目的を達成するため鋭意検討を行った結 果、アスコルビン酸リン酸エステル又はその塩を含有す る組成物において、アニオン界面活性剤と、炭素数4以 上の単糖アルコール、オリゴ糖アルコール、還元水飴類 から選ばれる1種又は2種以上を配合すると共に、カル シウム及びアルミニウムイオン源の含有量の組成物全体 の10%(質量百分率、以下同じ)未満に局限するこ と、更に、組成物を25℃にて1ヶ月保存した後のpH が8.0以上、特に好ましくは8.5~9.5となるよ うに初期のpHを調整することにより、アスコルビン酸 リン酸エステル又はその塩を含有する組成物の経時安定 性が向上し、長期保存した後でもアスコルビン酸リン酸 エステル又はその塩の残存率の低下が効果的に防止さ れ、その効果を有効に発現させることを知見した。この 場合、このアスコルビン酸リン酸エステル又はその塩を 配合した組成物の多くは、その初期pHを8.0以上、 特に8.5~9.5に調整しても、製造後室温付近の保 存でも1ヶ月以内にpHが大きく変化し、pHが8.0 より低くなる場合があり、このように25℃、1ヶ月保 存後のpHが8.0より低くなった場合にはアスコルビ ン酸リン酸エステル及びその塩の安定配合が達成されな いものであり、従って25℃で1ヶ月保存した後の組成 物のpH値が、アスコルビン酸リン酸エステル及びその 塩を安定かつ活性な状態で配合させるために重要である ことを見出したものである。

【0009】以下、本発明につき更に詳しく説明する。本発明の組成物は、(A)アスコルビン酸リン酸エステル又はその塩、(B)アニオン界面活性剤、(C)炭素数が4以上の単糖アルコール、オリゴ糖アルコール及び還元水飴類から選ばれる1種又は2種以上の糖アルコールを全有すると共に、カルシウム及びアルミニウムイナ

ン源の含有量が組成物全体の10質量%未満であり、か 025 Cにて1 ヶ月保存した後のp Hが8. 0以上であ ることを特徴とする。

【0010】ここで、アスコルビン酸リン酸エステル は、アスコルビン酸の2,3,5,6位のいずれかの水 酸基の1個又は2個以上がリン酸、ポリリン酸等の化合 物のエステルとなったものであり、例えばアスコルビン 酸-2-リン酸エステル、アスコルビン酸-3-リン酸 エステル、アスコルビン酸-6-リン酸エステル、アス コルビン酸-2-ポリリン酸エステル等が挙げられる。 また、その塩類としては、ナトリウム塩、カリウム塩、 カルシウム塩、マグネシウム塩等のアルカリ金属塩、ア ルカリ土類金属塩が挙げられる。これらの中では、特に 口腔用として用いる場合、歯周疾患の予防・改善効果の 点から、アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩 やナトリウム塩が好適に用いられる。

【0011】その配合量は、組成物全体の0.001~ 10%、特に0.01~5%とすることが好ましい。配 合量が少なすぎると、その効果が十分に発揮されず、多 すぎると使用感が低下する場合がある。

【0012】次に、アニオン界面活性剤は、適度な起泡 力を付与したり、分散性を付与する等の目的で配合され る。この場合、アニオン界面活性剤はその配合によりア スコルビン酸リン酸エステル又はその塩の安定性を低下 させると言われてきたが、本発明においては、組成物の 25℃、1ヶ月保存後のpHを8.0以上とすることに より、アニオン界面活性剤を配合しても、アスコルビン 酸リン酸エステル又はその塩の安定化配合に成功したも のである。

来公知の各種のもの、例えば、アルキル硫酸エステル 塩、ポリオキシエチレンアルキル硫酸エステル塩、α-スルホ脂肪酸エステル塩、α-オレフィンスルホン酸 塩、アルキル又はヒドロキシアルキルエーテルカルボン 酸塩、N-アシル化タウリン、N-アシル化グリシン、 N-アシル化アスパラギン酸塩、N-アシル化ザルコシ ン、N-アシル化グルタミン酸塩、モノアルキルリン酸 エステル塩、アルキルアミドエーテル硫酸エステル塩、 アルキル(ポリ)グリセリルエーテルスルホン酸塩、ア ルキル (ポリ) グリセリルエーテルカルボン酸塩、二級 40 アミド型N-アシルアミノ酸塩、酒石酸アルキルアミ ド、リンゴ酸アルキルアミド、クエン酸アルキルアミ ド、アルキル(ポリ)グリセリルスルホン酸塩、モノグ リセリドコハク酸エステル塩等が挙げられるが、これら の中ではアルキル硫酸エステル塩が好ましい。

【0014】アニオン界面活性剤の配合量は、適宜選定 されるが、組成物全体の0.1~10%、特に0.5~ 3%であることが好ましい。

【0015】本発明の組成物には、更に炭素数4以上の 単糖アルコール、オリゴ糖アルコール、還元水飴類の1 50 ト (チタニウム結合性シリカ)等のシリカ系研磨剤が好

種又は2種以上を配合する。炭素数が4個以上の単糖ア ルコールとしては、具体的にはエリスリトール、キシリ トール、マンニトール、ソルビトール、ガラクチトー ル、イジトール等である。オリゴ糖アルコールとして は、例えばマルチトール、ラクチトール、パラチニッ ト、マルトトリイトール、イソマルトトリイトールが挙 げられる。還元水飴類としては、例えば、低糖化還元水 飴、高糖化還元水飴、還元麦芽糖水飴が挙げられる。こ れらは、1種のみでもよいし、2種以上を組み合わせ配 10 合しても構わない。

【0016】これら糖アルコールの配合量は、組成物全 体の1~80%、特に5~60%とすることができる が、組成物中に含まれる水分量に対して、重量比として 0.5以上、より望ましくは0.5~2.0、更に望ま しくは0.75~1.5となるような割合で配合するこ とが好ましく、これによりアスコルビン酸リン酸エステ ル又はその塩の効果を更に有効に発揮させることができ

【0017】なお、炭素数が3の単糖アルコールである 20 グリセリンには、このような効果はない。

【0018】本発明の組成物においては、カルシウムイ オン源、アルミニウムイオン源、例えばリン酸水素カル シウム、第3リン酸カルシウム、ピロリン酸カルシウム 等のカルシウム含有化合物、水酸化アルミニウム等のア ルミニウム含有化合物の含有量を組成物全体の10%未 満、好ましくは1%以下、更に好ましくは0.1%以下 とするものであり、特にはこれらカルシウム含有化合 物、アルミニウム含有化合物を配合しないことが好まし い。カルシウム含有化合物が多く存在すると、アスコル 【0013】ここで、アニオン界面活性剤としては、従 30 ビン酸リン酸エステル又はその塩がカルシウムと反応し て不溶性のカルシウム塩を形成し、アルミニウム含有化 合物が多く存在すると、アルミニウムによりアスコルビ ン酸リン酸エステル又はその塩の分解が促進されるが、 カルシウム含有化合物、アルミニウム含有化合物の含有 量を組成物全体の10%未満に局限することにより、こ れらの不都合を防止することができる。

> 【0019】本発明の組成物は、口腔用、外皮用等、種 々の用途に使用でき、またその剤型は、種々選定される が、ペースト状、液状、クリーム状等の剤型に調製する ことが好ましい。

> 【0020】本発明の組成物には、その用途、剤型等に 応じて、上記成分に加え、公知の成分を配合することが できる。例えば、口腔用組成物は、練歯磨、液状歯磨等 の歯磨類、歯肉マッサージクリーム、局所塗布剤、洗口 剤として調製されるが、歯磨類の場合は、研磨剤、粘結 剤、甘味剤、香料、各種有効成分などを常用量で配合し

【0021】この場合、研磨剤としては、シリカゲル、 沈降性シリカ、アルミノシリケート、ジルコノシリケー

ましく、その他炭酸マグネシウム、ベントナイト、ポリ メタクリル酸メチル等を配合することができる。

【0022】また、粘結剤としては、カラギーナン、カ ルボキシメチルセルロースナトリウム、メチルセルロー ス、ヒドロキシエチルセルロース等のセルロース誘導 体、アルギン酸ナトリウム、アルギン酸プロピレングリ コール等のアルギン酸誘導体、キサンタンガム、ジェラ ンガム、トランガントガム、カラヤガム等のガム類、ポ リビニルアルコール、ポリアクリル酸ナトリウム、カル ボキシビニルポリマー等の合成粘結剤、シリカゲル、ビ 10 し25℃、1ヶ月保存後のpHが上昇し、沈降性シリカ ーガム、ラポナイト等の無機粘結剤などの1種又は2種 以上を配合し得る。

【0023】粘稠剤としては、上記糖アルコールが用い られるほか、必要に応じ、グリセリン、プロピレングリ コール、ポリエチレングリコール等を配合し得、また、 界面活性剤として、上記アニオン界面活性剤に加え、ラ ウリン酸デカグリセリル、ミリスチン酸ジエタノールア ミド等の非イオン性界面活性剤、ベタイン系等の両性界 面活性剤を配合し得る。

ル、カルボン、オイゲノール、nーデシルアルコール、 シトロネロール、αーテルピネオール、シネオール、リ ナロール、エチルリナロール、ワニリン、チモール、ペ パーミント油、スペアミント油、ウインターグリーン 油、丁字油、ユーカリ油等の香料を単独で又は組み合わ せて配合し得る。更に、サッカリンナトリウム、ペリラ ルチン、ソーマチン等の甘味剤を配合し得る。

【0025】また、本発明には、クロルヘキシジン、塩 化ベンゼトニウム、塩化ベンザルコニウム、塩化セチル ピリジニウム、塩化デカリニウム等の陽イオン性殺菌 剤、トリクロサン、ヒノキチオール、ビオゾール等のフ ェノール性化合物、デキトラナーゼ、ムタナーゼ、リゾ チーム、アミラーゼ、プロテアーゼ、溶菌酵素、SOD 等の酵素、モノフルオロリン酸ナトリウム、モノフルオ ロリン酸カリウムなどのアルカリ金属モノフルオロフォ スフェート、フッ化ナトリウム、フッ化第一錫などのフ ッ化物、トラネキサム酸、イプシロンアミノカプロン 酸、アラントイン、ジヒドロコレスタノール、グリチル リチン酸類、グリチルレチン酸、グリセロフォスフェー ト、クロロフィル、塩化ナトリウム、キシリトール、塩 40 0:歯肉炎なし、図1(A) 化亜鉛、水溶性無機リン酸化合物、ビタミンA、ビタミ ンB群、ビタミンE等のビタミン類及びそれらの誘導体 等、公知の有効成分を1種又は2種以上配合することが できる。

【0026】本発明の組成物は、25℃、1ヶ月保存後*

*のpHが8.0以上、好ましくは8.0~9.5、特に は8.5~9.5となるように初期pHを調整する。こ こで、初期pHではなく、1ヶ月保存後のpHとしたの は、多くの組成物の場合、室温付近でも製造後1ヶ月以 内にpHが大きく変化し、その後安定化することから2 5℃、1ヶ月保存後のpHが重要であることを知見した からである。

【0027】この場合、pH変動は、配合成分により相 違し、例えばシリカゲルを配合した場合は初期pHに対 を配合した場合には逆にpHが降下する。従って、初期 pHを調整して25℃、1ヶ月保存後のpHを上記所用 のpHにするには、組成物の処方に応じ、初期pHを2 5℃、1ヶ月保存後の設定pHより低く又は高くなるよ うに調整する。必要によっては、予備試験により初期p Hと25℃、1ヶ月保存後のpHとの関係を調べておく 手法を採用し得る。なお、pHの調整は、一般に使用さ れるpH調整剤を用いることができるが、水酸化ナトリ ウム、水酸化カリウムを好適に使用することができ、ま 【0024】香料成分としては、メントール、アネトー 20 た、水溶性のクエン酸塩、リン酸塩、炭酸塩、重炭酸塩 等も好ましく用いることができる。

[0028]

【発明の効果】本発明のアスコルビン酸リン酸エステル 類含有組成物は、アスコルビン酸リン酸エステル又はそ の塩が安定かつ活性な状態で配合されたものであり、長 期保存後においてもその効果を有効に発揮する。

[0029]

【実施例】以下、実験例及び実施例と比較例を示し、本 発明を具体的に説明するが、本発明は下記の実施例に制 30 限されるものではない。

【0030】 [実験例] 下記に示す処方の歯磨剤を調製 した。調整後1~3ヶ月の歯磨剤を使用し、1週間の使 用テストを実施し、歯肉炎の改善効果を観察した。即 ち、健常人10名が下記A、B歯磨を1週間使用し、そ の後2日間口腔清掃を中止して歯肉の状態を自己評価 し、アンケートに記入した。なお、各歯磨剤使用の間は 1週間以上あけた。また、アンケートでは、前歯部上下 顎の歯肉を観察し、図1(A)~(C)を参考にして下 記のように点数化した。結果を表1に示す。

- - 1:歯肉炎わずかにある、図1(B)
 - 2:歯肉炎あり、図1(C)

なお、図において、Xが歯牙、Yが歯肉で、Zが歯肉炎 部分を示す。

歯磨剤A 歯磨剤B

L-アスコルビン酸-2-リン酸エステルマグネシウム塩0.3% 0.3% 沈降性シリカ 15 % 15 % プロピレングリコール 3.5% 3.5% カルボキシメチルセルロース 1.5% 1.5%

• • •		
7		8
パラオキシ安息香酸ブチル	0.1%	0.1%
サッカリンナトリウム	0.2%	0.2%
香料	1 %	1 %
ラウリル硫酸ナトリウム	1.5%	1.5%
二酸化チタン	0.5%	0.5%
クエン酸	0.1%	0.1%
70%ソルビット液	50 %	_
85%グリセリン	_	40%
水酸化ナトリウム	0.3%	0.35%
精製水		
計	100.0%	100.0%
pH(初期)	8.93	8.96
pH(25℃1ヶ月後)	8.58	8.60
糖アルコールの対水分量(重量比)	0.76	0

[0031]

* *【表1】

許価時点		試	晚開始	時	試験曲磨 10		使用後 口腔消		排停止 3 日後	
		2	1	o	2	1	0	2	1	0
	齿磨 A	0	3	7	0	0	1 0	0	2	8
人数	13 #B	0	4	6	0	1	θ	0	5	5

通組成に表2の成分(シリカ、ソルビット又はグリセリ ン)を配合した歯磨剤を調製した。これらの歯磨剤の調 製直後及び25℃で1ヶ月、6ヶ月、18ヶ月保存した 後のpHを測定した。また、60℃恒温槽中に1ヶ月間※

【0032】 [実施例 $1\sim5$ 、比較例 $1\sim4$] 下記の共 ※保存した後の保存品、40 $^{\circ}$ 恒温槽中に6 $^{\circ}$ 月間保存し た後の保存品、及び25℃で18ヶ月保存した後の保存 品のアスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩の残 存率を測定した。結果を表2に示す。

[0033]

共通組成

L-アスコルビン酸-2-リン酸エステルマク	インウム塩0.3 %
プロピレングリコール	3.5
カルボキシメチルセルロース	1.5
パラオキシ安息香酸ブチル	0.1
サッカリンナトリウム	0.2
香料	1
ラウリル硫酸ナトリウム	1.5
二酸化チタン	0.5
クエン酸	0.1
水酸化ナトリウム	(適量)約0.3
シリカ	表 2
ソルビット	表 2
グリセリン	表2
精製水	
計	100.0%

[0034]

★ ★【表2】

9	実施例					比較例			
項目	1	2	3	4	5	1	2	3	4
シリカ種	A	A	В	В	В	В	A	B	B
シリカ量	11%	11%	11%	11%	11%	21%	11%	16%	16%
ソルビット (70%)量	50%	45%	50%	45%	20%	40%	50%	-	30%
糖アルコールン 水分比	0.78	0.65	0.78	0.65	0.29	0.67	0.78	0	0.60
ク*リセリン (B5%)量	-	-	1	-	20%	-	-	40%	-
初期 pH	7.68	8.11	8.91	8.80	8.88	8.40	7.11	8.81	7.65
25℃1M後 pH	0.25	8.78	8.62	8.53	B.56	7.65	7.80	8,46	7.42
25℃6M後 pH	0.36	8.86	8.62	8.51	8.52	7.62	7.87	0.42	7.41
25°C18M 後 pH	8.49	8.90	8.60	8.49	8.51	7.63	7.91	8.40	7.44
25 ^{°C} 18M 残存率	95.1%	96.5%	97.0%	95.4%	92.2%	88.2%	89.6%	77.6%	80.6%
評価	0	0	0	0	Δ	×	×	×	×

シリカ種A:シリカゲル

B:沈降性シリカ

[0035]

[0036]

[実施例6]練歯磨		
プロピレングリコール	5	%
70%ソルビット	50	
カラギーナン	1.2	
サッカリンナトリウム	0.2	
ラウリル硫酸ナトリウム	1.2	
パラオキシ安息香酸エチル	0.1	
アスコルビン酸-2-リン酸エステルマグネシウム	塩 0.2	
クエン酸1水和物	0.2	
ジルコノシリケート	18	
無水ケイ酸(トクヤマ社製)	3	
香料	0.9	
水酸化ナトリウム	適量	
	残	
合 計	100%	
初期pH	9. 28	
25℃1M後pH	8.80	
[実施例7]練歯磨		
	E	%
ポリエチレングリコール400	5	70
70%ソルビット	4 0	
キサンタンガム	1.1	

	(7)		特開20
	1 1		
	キシリット	10	
	ラウリル硫酸ナトリウム	0.9	
	ミリスチン酸ジエタノールアミド	0.9	
	パルミチン酸	0.5	
	アスコルビン酸ー2ーリン酸エステルナトリウム塩	1	
	クエン酸1水和物	0.5	
	パラオキシ安息香酸エチル	0.1	
	アルミノシリケート	20	
	香料	1	
		残	
	合 計	100%	
	初期pH	8.71	
	25℃1M後pH	8.92	
[0037]			
	[実施例8]練歯磨		
	プロピレングリコール400	4	%
	ソルビット液 (60%)	4 0	
	カルボキシメチルセルロース	2	
	サッカリンナトリウム	0.15	
	ラウリル硫酸ナトリウム	1	
	ラウロイルサルコシンナトリウム	0.2	
	安息香酸ナトリウム	0.5	
	トラネキサム酸	0.05	
	アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩	0.05	
	酒石酸ナトリウム	0.02	
	チタニウム結合性シリカ	20	
	火成性シリカ	1	
	香料	1	
	水酸化ナトリウム	適量	
	精製水	残	
		100%	
	初期pH	9.05	
	25℃1M後pH `	8.61	
[0038]	***		
	[実施例9]練歯磨		
	プロピレングリコール	5	%
	ソルピット液 (60%)	6 0	
	アルギン酸ナトリウム	3	
	サッカリンナトリウム	0.15	
	ラウリル硫酸ナトリウム	1	
	パラオキシ安息香酸ブチル	0.5	
	トリクロサン	0.1	
	アスコロビン酸-2-リン酸エステルナトリウム塩	1	
	トリポリリン酸ナトリウム	1	
	ミリスチン酸ナトリウム	0.2	
	シリカゲル	20	
	香料	1	
	水酸化ナトリウム	適量	
	_ 精製水	残	
		100%	

ラウリル硫酸ナトリウム

0.2

1 5	16
グリチルレチン酸	0.1
サッカリンナトリウム	0.6
アスコルビン酸リン酸エステルナトリウム塩	0.3
クエン酸	0.5
無水ケイ酸	3
香料	0.3
水酸化カリウム	適量
精製水	
合 計	100%
初期pH	8.25
25℃1M後pH	8.38

【図面の簡単な説明】

*【符号の説明】

【図1】前歯部の歯肉の状態を説明するもので、(A)

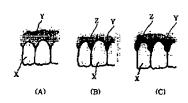
X 歯牙

は歯肉炎のない状態、(B)は歯肉炎が若干ある状態、

Y 歯肉

(C)は歯肉炎がかなり認められる状態である。 * Z 歯肉炎

【図1】



フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁷

識別記号

FΙ

テーマコード(参考)

A 6 1 P 1/02

A 6 1 P 1/02

Fターム(参考) 4C076 AA06 BB23 CC24 DD02 DD67Q

EE30Q FF63

4C083 AA112 AB032 AB172 AB242

AB282 AB472 AC022 AC122

AC131 AC132 AC242 AC302

AC432 AC482 AC622 AC792

AC812 AC862 AD042 AD092

AD211 AD272 AD302 AD352

AD532 AD641 AD642 AD662

BB05 CC41 DD22 EE33

4C086 AA01 AA02 DA34

L17 ANSWER 7 OF 11 CAPLUS COPYRIGHT 2005 ACS on STN

ACCESSION NUMBER: 2001:793406 CAPLUS

DOCUMENT NUMBER: 135:348764

TITLE: Dentifrices containing ascorbic acid derivatives and

silica

INVENTOR(S): Kazuno, Keiko; Morishima, Seiji

PATENT ASSIGNEE(S): Lion Corp., Japan

SOURCE: Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 11 pp.

CODEN: JKXXAF

DOCUMENT TYPE: Patent LANGUAGE: Japanese

FAMILY ACC. NUM. COUNT: 1

PATENT INFORMATION:

(Uses)

	PATENT NO.		DATE	APPLICATION NO.	
PRIO	JP 2001302476 RITY APPLN. INFO.:		20011031	JP 2000-115079 JP 2000-115079	20000417
AB	Dentifrices for the comprise (1) ascorb surface ≤ 100 m2/g	ic acid or ≥ 50	or derivs. 0 m2/g. The	atment of periodont thereof and (2) sil invention composit	al diseases ica with a sp.
ST IT	a pH ≥ 8 and is eff prevention of perio toothpaste (pH 9.27 m2/g, average diame 4, Na CMC 1.1, Na 1 0.8, pH modifiers q dentifrice ascorbat 9000-07-1, Carragee polyacrylate 9004	dontal) conta ter 5 µ auryl s .s., an e silic nan 9	disease with ined silica m) 25, sorbiulfate 1.2, d water bala a periodonta 003-01-4, Po	a low dose of the (sp. surface 700 tol 20, glycerin 20 Na ascorbyl phosphance to 100 %. I disease lyacrylic acid 90), polyethylene glycol ate 0.2, flavors
	11138-66-2, Xanthan 128808-26-4, Sodium RL: BUU (Biological	gum ascorb	108910-78-7, yl phosphate	Magnesium ascorbyl 144637-40-1	phosphate

(dentifrices containing ascorbic acid derivs. and silica)

March My 108/05

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-302476 (P2001-302476A)

(43)公開日 平成13年10月31日(2001.10.31)

(51) Int.Cl.7

識別記号

FΙ

テーマコート*(参考)

A 6 1 K 7/16

7/18

A 6 1 K 7/16

4C083

7/18

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全 11 頁)

(21)出願番号

(22)出顧日

特願2000-115079(P2000-115079)

(71)出願人 000006769

ライオン株式会社

平成12年4月17日(2000.4.17)

東京都墨田区本所1丁目3番7号

(72)発明者 数野 惠子

東京都墨田区本所1丁目3番7号 ライオ

ン株式会社内

(72)発明者 森嶋 清二

東京都墨田区本所1丁目3番7号 ライオ

ン株式会社内

(74)代理人 100079304

弁理士 小島 隆司 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 歯磨組成物

(57)【要約】

【解決手段】 アスコルビン酸又はアスコルビン酸誘導体から選ばれる1種又は2種以上の化合物を含有すると共に、BET法による比表面積が100m²/g以下又は500m²/g以上であるシリカを組成物全体の5質量%以上含有し、組成物全体のpHを8.0以上にしたことを特徴とする歯磨組成物。

【効果】 本発明の歯磨組成物は、上記特定のシリカ、 更に好ましくは上記特定の粘結剤を使用し、かつ組成物 のpHを8.0以上にすることにより、アスコルビン酸 類を低用量含有した組成物においても歯周疾患の予防・ 治療に高い効果を有するものである。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 アスコルビン酸又はアスコルビン酸誘導体から選ばれる1種又は2種以上の化合物を含有すると共に、BET法による比表面積が100m²/g以下又は500m²/g以上であるシリカを組成物全体の5質量%以上含有し、組成物全体のpHを8.0以上にしたことを特徴とする歯磨組成物。

【請求項2】 カルボキシメチルセルロース、ポリアクリル酸、キサンタンガム、カラギーナン、アルギン酸又はそれらの塩類より選ばれる1種又は2種以上を配合し 10た請求項1記載の歯磨組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、アスコルビン酸又はアスコルビン酸誘導体による歯周疾患予防・治療効果を更に高めた歯磨組成物に関する。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】アスコ ルビン酸は、生体中で種々の酵素活性発現に重要な役割 を演じ、多様な生理活性を持つことが知られている。特 20 に、プロリル及びリジルヒドロキシラーゼの補酵素とし て作用し、コラーゲン合成に必須であるとされている。 【0003】また、近年、生体内に産生された過剰の活 性酸素を消去し、生体組織を酸素傷害から守る抗酸化ビ タミンとしても注目されており、多様な生理活性を持つ ことが知られている。このため、歯肉炎、歯周炎の予防 治療にも有用で、従来よりアスコルビン酸あるいはア スコルビン酸誘導体(以下、アスコルビン酸類という) を歯磨等の口腔用組成物に配合することが知られてい る。例えば、アスコルビン酸リン酸エステル類(特開昭 30 62-96408号公報、同62-273910号公 報)やアスコルビン酸硫酸エステル類(特開平3-29 4227号公報)、アスコルビン酸高級脂肪酸エステル 類(特開平7-157417号公報)を口腔用組成物に 配合することが記載されている。

【0004】しかしながら、これらアスコルビン酸誘導体の効果を発現させるに十分な量を組成物に配合すると、組成物の着色、変色等の問題が生じ、口腔用組成物に有効量を配合することは困難である。このため特開昭63-141921号公報、特開平2-292210号40公報、同2-292211号公報、同4-173727号公報においては、着色、変色抑制剤の配合により、この問題を解決する手段が開示されている。

【0005】一方、組成物の着色等の問題を生じさせない低用量のアスコルビン酸類ではその生理活性が十分発現されず、このため特開平7-351563号公報では、特定の脂肪酸類を配合することにより、歯周疾患予防・治療効果を与える組成物を提案している。

【0006】しかしながら、アスコルビン酸類の着色、 塩類としては、ナトリウム塩、カリウ 変色抑制の目的で、あるいは生理活性発現の目的で、種 50 塩、マグネシウム塩等が挙げられる。

々の添加物を配合することは、使用感の低下等を引き起こし、特定の添加剤を配合しないアスコルビン酸類含有口腔用組成物において、生理活性を十分に発現する手段の開発が望まれている。

【0007】本発明は、上記問題を解決すべくなされたもので、着色、変色等の問題を生じさせない低用量のアスコルビン酸類量であっても、歯周疾患の予防・治療効果が高い歯磨組成物を提供することを目的とする。 【0008】

【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】本発明者は、上記目的を達成するため種々検討を重ねた結果、低用量のアスコルビン酸類を配合した歯磨組成物においても、BET法による比表面積が100m²/g以下又は500m²/g以上のシリカを配合し、かつ組成物全体のpHを8.0以上にすること、更に好ましくは、カルボキシメチルセルロース、ポリアクリル酸、キサンタンガム、カラギーナン、アルギン酸又はそれらの塩類の1種又は2種以上を配合することにより優れた歯周疾患予防・治療効果が得られることを見出した。

0 【0009】なお、従来、特開平4-173727号公報において、着色等の改善のため、組成物のpHを7~9の範囲にすることは既に開示されているが、組成物のpHを8.0以上にすると共に、上記特定のシリカ、更には上記特定の粘結剤を配合した場合、低用量であってもアスコルビン酸類の生理活性が十分に発現することは示されていない。

【0010】以下、本発明について更に詳しく説明する。本発明の歯磨組成物は、有効成分としてアスコルビン酸又はアスコルビン酸誘導体を含有する。

【0011】ここで、本発明の歯磨組成物に配合される アスコルビン酸誘導体としては、アスコルビン酸の2, 3,5,6位のいずれかの水酸基の1つ又は2つ以上が リン酸、ポリリン酸、硫酸その他製薬学上許容される化 合物のエステルとなったものが使用できる。例えば、ア スコルビン酸-2-リン酸エステル、アスコルビン酸-3-リン酸エステル、アスコルビン酸-6-リン酸エス テル、アスコルビン酸-2-ポリリン酸エステル、アス コルビン酸-2-硫酸エステル、アスコルビン酸-2-パルミチン酸エステル、アスコルビン酸-6-パルミチ ン酸エステル、アスコルビン酸-2-ステアリン酸エス テル、アスコルビン酸ー6ーステアリン酸エステル、ア スコルビン酸-2,6-ジブチルエステル、アスコルビ ン酸-2,6-ジパルミチン酸エステル等が挙げられ、 また2-0-ガラクトピラノシルアスコルビン酸、3-〇-ガラクトピラノシルアスコルビン酸、6-0-ガラ クトピラノシルアスコルビン酸、2-0-グルコシルア スコルビン酸、3-0-グルコシルアスコルビン酸等の 誘導体も好適に使用することができる。また、それらの 塩類としては、ナトリウム塩、カリウム塩、カルシウム

【0012】これらのアスコルビン酸及びアスコルビン 酸誘導体は1種を単独で又は2種以上を組み合わせて用 いることができるが、アスコルビン酸の2位又は3位の 水酸基が置換された誘導体が好ましく用いられる。

【0013】また、その配合量は、着色等の問題から低 用量、即ち組成物全体の1.5%((質量百分率、以下 同様)以下で、特に0.001~1.0%が好ましい。 【0014】本発明においては、特定のシリカ及び好ま しくは更に特定の粘結剤を配合することにより、上記ア 現できるものである。

【0015】ここで、特定のシリカとしては、BET法 による比表面積が100m2/g以下、好ましくは1~ 100m²/g、更に好ましくは5~100m²/g、及 び500m2/g以上、好ましくは500~850m2/ g、更に好ましくは500~750m2/gのものが挙 げられ、これらの1種を単独で又は2種以上を組み合わ せて用いることができる。この場合、これらシリカの粒 径は適宜選定されるが、平均粒径が0.1~100μ m、特に1~50μmのものが好適に用いられる。ま た、シリカとしては、火成性シリカ、沈殿シリカ等、上 記比表面積を満足する限り、公知の製法で得られたもの を使用することができ、またアルミノシリケート、ジル コノシリケート等、A1, Zr等を10%以下、特に1 %以下の量で含んでいてもよい。このようなシリカとし ては、市販品を用いることができる。

【0016】上記シリカの配合量は、アスコルビン酸類 の効果を十分に発揮させる点から組成物全体の5%以上 であり、より好ましくは5~30%、更に好ましくは5 ~20%であることが望ましい。

【0017】また、本発明に用いられる特定の粘結剤と しては、カルボキシメチルセルロース、ポリアクリル 酸、キサンタンガム、カラギーナン、アルギン酸又はそ れらの塩類が好ましく、これら粘結剤は1種又は2種以 上を組み合わせて使用することができる。カルボキシメ チルセルロースの場合は特にエーテル化度が0.85以 上のものが好適に使用できる。上記粘結剤の配合量は組 成物全体の0.1~5%、特に0.5~3%とすること が好ましい。

【0018】本発明においては、組成物全体のpHを 8. 0以上、好ましくは8. 0~11. 0、更に好まし くは8.0~10にすることにより、上記アスコルビン 酸類の効果を効率的に発現させることができる。この場 合、p Hが8.0未満であるとアスコルビン酸類の生理 活性の発現が弱い。なお、pHが高すぎると、口腔粘膜 への為害作用を生じるおそれがある。pHの調整は、一 般に使用されるp H調整剤を用いることができるが、水 酸化ナトリウム、水酸化カリウムを好適に使用すること ができ、また、水溶性のクエン酸塩、リン酸塩、炭酸 塩、重炭酸塩等も好ましく用いることができる。

【0019】本発明の歯磨組成物は、練歯磨、液状歯 磨、粉歯磨等の歯磨の剤型とすることが可能である。こ の場合、本発明の歯磨組成物には、上述した成分以外に も通常の歯磨組成物に使用される各種基剤成分、例え ば、研磨剤、粘稠剤、甘味剤、香料などを常用量で配合 し得る。

【0020】研磨剤としては、上記シリカを使用するこ とができるほか、リン酸水素カルシウム・2水和物、第 3リン酸カルシウム、炭酸カルシウム、ピロリン酸カル スコルビン酸類の歯周疾患予防・治療効果を効果的に発 10 シウム、水酸化アルミニウム、ケイ酸アルミニウム、不 溶性メタリン酸ナトリウム、第3リン酸マグネシウム、 炭酸マグネシウム、硫酸カルシウム、ベントナイト、ケ イ酸ジルコニウム、ポリメタクリル酸メチル、その他の 合成樹脂等の1種又は2種以上を本発明の効果を損なわ ない範囲で配合し得る。

> 【0021】また、粘結剤としては、上記粘結剤のほ か、メチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース等 のセルロース誘導体、アルギン酸プロピレングリコール 等のアルギン酸誘導体、ジェランガム、トラガントガ 20 ム、カラヤガム等のガム類、ポリビニルアルコール、カ ルボキシビニルポリマー等の合成粘結剤、ビーガム、ラ ポナイト等の無機粘結剤などの1種又は2種以上を配合 し得る。

【0022】保湿剤としては、グリセリン、ソルビッ ト、プロピレングリコール、ポリエチレングリコール、 キシリトール、マルチトール、ラクチトール等の多価ア ルコールの1種又は2種以上を配合し得る。

【0023】界面活性剤としては、ラウリル硫酸ナトリ ウム等のアニオン性界面活性剤、ラウリン酸デカグリセ 30 リル、ミリスチン酸ジエタノールアミド等の非イオン性 界面活性剤、ベタイン系等の両性界面活性剤を配合し得

【0024】香料成分としては、メントール、アネトー ル、カルボン、オイゲノール、n-デシルアルコール、 シトロネロール、αーテルピネオール、シネオール、リ ナロール、エチルリナロール、ワニリン、チモール、ペ パーミント油、スペアミント油、ウインターグリーン 油、丁字油、ユーカリ油等の香料を単独で又は組み合わ せて配合し得る。更に、サッカリンナトリウム、ペリラ 40 ルチン、ソーマチン等の甘味剤を配合し得る。

【0025】また、本発明には、クロルヘキシジン、塩 化ベンゼトニウム、塩化ベンザルコニウム、塩化セチル ピリジニウム、塩化デカリニウム等の陽イオン性殺菌 剤、トリクロサン、ヒノキチオール、ビオゾール等のフ ェノール性化合物、デキストラナーゼ、ムタナーゼ、リ ゾチーム、アミラーゼ、プロテアーゼ、溶菌酵素、SO D等の酵素、モノフルオロリン酸ナトリウム、モノフル オロリン酸カリウムなどのアルカリ金属モノフルオロフ オスフェート、フッ化ナトリウム、フッ化第一錫などの 50 フッ化物、トラネキサム酸、イプシロンアミノカプロン

酸、アラントイン、ジヒドロコレスタノール、グリチルリチン酸類、グリチルレチン酸、グリセロフォスフェート、クロロフィル、塩化ナトリウム、キシリトール、塩化亜鉛、水溶性無機リン酸化合物、ビタミンA、ビタミンB群、ビタミンE等のビタミン類及びそれらの誘導体等、公知の有効成分を1種又は2種以上配合することができる。

[0026]

【発明の効果】本発明の歯磨組成物は、上記特定のシリカ、更に好ましくは上記特定の粘結剤を使用し、かつ組 10 塩水は、35℃の水浴中、一定速度で撹拌し、30分後成物のpHを8.0以上にすることにより、アスコルビン酸類を低用量含有した組成物においても歯周疾患の予防・治療に高い効果を有するものである。 装着した粘膜に3m1適用した。試料及び下層の生理食塩水は、35℃の水浴中、一定速度で撹拌し、30分後の下層に透過したアスコルビン酸類の総量を下記の条件でHPLCにより定量し、粘膜吸収量を求めた。結果を表1に示す。

[0027]

* 【実施例】以下、実験例及び実施例を示し、本発明を具体的に説明するが、本発明は下記の実施例に制限されるものではない。

【0028】 [実験例1] シリアンハムスター(8週齢、雄性)の頬粘膜を摘出し、生理食塩水で十分洗浄した後、既知量の生理食塩水を満たした直径1.5cmのフランツ型拡散セルに装着した。下記に記載した練歯磨(試験歯磨剤)を調製し、生理食塩水で5倍に希釈後、装着した粘膜に3m1適用した。試料及び下層の生理食塩水は、35℃の水浴中、一定速度で撹拌し、30分後の下層に透過したアスコルビン酸類の総量を下記の条件でHPLCにより定量し、粘膜吸収量を求めた。結果を表1に示す。

装 置:島津LC-10A高速液体クロマトグラフ

カラム:STR-ODSII

溶離液:20mM, KH2PO4・5mM, テトラブチルアンモニウム硫酸水

素塩:アセトニトリル (90:10)、pH3.0

カラム温度:40℃ 検出器:UV254nm

試験歯磨剤

<u> </u>	
水酸化アルミニウム	30.0%
シリカ	表1に示す配合量
ソルビット	25.0
カルボキシメチルセルロースナトリウム	1.0
ショ糖モノパルミテート	1.0
ラウリル硫酸ナトリウム	1.5
サッカリンナトリウム	0.2
エタノール	0.1
安息香酸ナトリウム	0.1
アスコルビン酸硫酸エステルジカリウム塩	鱼 0.05
アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウ	ウム塩 0.1
リン酸2ナトリウム	適量
クエン酸3ナトリウム	適量
香料	1.0
水	
a t	100.0%
рН	表1に示すpH
* *	(『主1】

[0029]

※ ※【表1】

1					8	
		シリカ			アスコルヒュン酸類	
	比表面積	平均粒径	配合量	pН	総吸収量(ng)	
	(m³/g)	(µ m)	(%)		102224	
	10	7.5	5.0	8.02	35.2±6.5	
	30	10	5.0	8.07	31.2±7.7	
本発明例	650	3.5	5.0	8.11	39.9±10.8	
	10	7.5	10.0	8.02	42.8±12.1	
	650	3.5	10.0	8.14	48.1±8.9	
	10	7 .5	1.0	8.08	12.4 ± 3.6	
	30	10	1.0	8.08	10.3±2.6	
比較例 1	650	3.5	1.0	8.12	14.4±5.2	
	10	7.5	3.0	8.06	16.5±7.1	
	650	3.5	3.0	8.08	17.5±3.4	
	150	1.6	5.0	8.07	6.2±2.9	
	200	2.5	5.0	8.12	5.9±1.2	
比較例 2	200	2.5	10.0	8.09	8.7±3.2	
LEXIN Z	350	5.2	5.0	8.05	8.9±2.6	
	450	12	5.0	8.02	5.5±3.6	
	450	12	10.0	8.08	38+21	

【0030】[実験例2]下記に記載した練歯磨(試験 *1と同様にハムスター頬粘膜に対する粘膜吸収性を比較 歯磨剤)を調製し、生理食塩水で5倍に希釈後、実験例* した。結果を表2に示す。

試験歯磨剤

	
表2に示すシリカ	25.0%
ソルビット	25.0
グリセリン	25.0
ポリビニルピロリドン	1.0
ラウロイルポリグリセリンエステル	1.0
ポリオキシエチレン(60)	0.5
ソルビタンモノラウレート	
サッカリンナトリウム	0.2
パラオキシ安息香酸エチル	0.1
クロルヘキシジン塩酸塩	0.1
アスコルビン酸リン酸エステルナトリウムは	鱼 0.05
リン酸2ナトリウム	適量
香料	1.0
水	
āt -	100.0%
рН	表2に示すpH

[0031]

※ ※【寿2】

		*	※【表乙】		
	シリカ			アスコルピン酸類	
	比表面積	平均粒径	pH	総吸収量(ng)	
	(m²/g)	(μm)		*V2AVA(**8/	
	10	7.5	8.02	32.2±6.3	
	30	10	8.05	30.4 ± 2.6	
	50	7	8.12	28.1±4.9	
本発明例	100	18	8.07	27.9±5.6	
	500	2.3	8.17	32.5±6.8	
	650	3.5	8.16	31.2±3.5	
	700	6.0	8.02	28.4±8.9	
	10	7.5	6.89	14.5±3.2	
	30	10	7.08	16.4±4.2	
比較例	50	7	7.12	15.8±3.1	
	100	18	7.11	14.4±2.8	
	600	3.2	7.06	17.2±2.8	
	700	6.0	7.13	16.5±2.6	

【0032】[実験例3]下記組成に基づき調製した試 ★と同様にハムスター頬粘膜に対する粘膜吸収性を比較し 験歯磨剤(pHは8.5付近に調整)を用い、実験例1★50 た。結果及び組成の詳細を表3に示す。

9

試験歯磨剤	
シリカ(比表面積30m²/g,平均粒径18μm)	10.0%
粘結剤	1.0
ソルビット	45.0
ラウリル硫酸ナトリウム	1.0
サッカリンナトリウム	0.2
アスコルビン酸-2-リン酸エステルマグネシウム塩	0.2
香料	1.0
pH調整剤	適量
水	
ậ1	100.0%

[0033]

* *【表3】

粘結剤	粘膜吸収量
カルボキシメチルセルロースナトリウム(エーテル化度 1.05)	82.5 ± 10.2
カルホ キシメチルセルロースナトリウム(エーテル化度 2.3)	88.2±8.9
アルキャン酸ナトリウム	54.2±3.2
キサンタンカ・ム	58.6±4.9
カラキ゛ーナン	77.1±6.7
ま。リアクリル画会ナトリウム	60.9±7.1
カルボ キシメチルセルロースナトリウム(エーテル化度 0.65)	36.6±2.5
メチルセルロース	27.1±3.6
7° 75° A	33.3±5.1
アラヒ・アカ・ム	38.1±4.2
ローカストヒ゛ーンカ゛ム	32.9±2.4

[0034]

[実験例4]ビーグル犬実験的歯肉炎抑制実験

本発明例

	
シリカ(比表面積30m²/g,平均粒径7.5μm)	8.0%
シリカ(比表面積700m2/g,平均粒径5μm)	10.0
ソルビット	20.0
カルボキシメチルセルロースナトリウム	1.2
(エーテル化度1.50)	
ラウリル硫酸ナトリウム	1.5
アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩	0.5
香料	1.0
精製水	
計	100.0%
рН	8, 61

【0035】上記組成のものを通常製造法により調製し 2/gのシリカを用い、粘結剤をメチルセルロースと し、p H は無調整 (6.98) として調製した。また、 基剤として本発明例及び比較例からアスコルビン酸リン 酸エステルマグネシウム塩を除いたものを調製した。 【0036】雄性のビーグル犬(各群4頭)の左右下顎 P2~P4の計6歯を用いて試験を行った。即ち、対象 歯牙をスケーリングした後、1日2回のブラッシングを※

※8週間続けることにより健康歯肉を確立した。その後、 た。比較例として、上記処方において比表面積300m 40 一切の口腔内清掃を中止することにより歯肉炎を誘発さ せ、同時に片顎には本発明例又は比較例の薬剤を、もう 片顎には基剤を1日2回対象歯辺縁部に10分間適用 し、その後水道水にて洗浄した。歯肉炎誘発後2週及び 4週目に対象部位の歯肉炎指数を測定し、基剤に対する 歯肉炎抑制率を算出した。結果を表4に示す。

[0037]

【表4】

l 1			12
北岸郊刻	基剤に対する歯肉炎抑制率(%)		
投与薬剤	2 週目	4 週 目	
比較例	12.6	14.5	
本発明例	43.3	51.3	

【0038】表1~4に示した結果より、アスコルピン 酸誘導体に特定のシリカ及び好ましくはエーテル化度 0.85以上のカルボキシメチルセルロース、カラギー ナン、キサンタンガム、アルギン酸ナトリウム、ポリア* 【0039】以下、実施例を示す。

*クリル酸ナトリウム等の特定の粘結剤を配合し、pHを 8. 0以上に調整することにより、アスコルビン酸類の 効果を高めることが認められた。

	[実施例1]練歯磨	
	シリカ(比表面積約30m2/g, 平均粒径7.5μm)	25.0%
	ソルビット	25.0
	プロピレングリコール	3.0
	サッカリンナトリウム	0.2
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.5
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	1.0
	(エーテル化度0.85)	
	アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩	0.2
	エタノール	0.1
	安息香酸ナトリウム	0.1
	香料	1.0
	pH調整剤	適量
	水	残
	計	100.0%
	На	8.54
[0040]		
	[実施例2]辣歯磨	
	シリカ(比表面積約700m²/g,平均粒径5μm)	25.0%
	ソルビット	20.0
	グリセリン	20.0
	ポリエチレングリコール	4.0
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.6
	(エーテル化度1.05)	
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.5
	(エーテル化度2.80)	
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.2
	アスコルビン酸リン酸エステルナトリウム	0.2
	香料	0.8
•	pH調整剤	適量
	水	
	計	100.0%
	рН	9.27
[0041]		
	[実施例3]辣歯磨	
	シリカ(比表面積約30m2/g,平均粒径16μm)	10.0%
	シリカ(比表面積約700m2/g,平均粒径8μm)	8.0
	酸化チタン	1.0
	ソルビット	20.0
	キサンタンガム	0.3
	ポリアクリル酸ナトリウム	0.5

[0042]

	ラウリル硫酸ナトリウム	1.5
	サッカリンナトリウム	0.2
	エタノール	0.1
	安息香酸ナトリウム	0.1
	アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩	0.1
	アスコルビン酸パルミチン酸エステルナトリウム塩	0.2
	トラネキサム酸	0.08
	香料	1.0
	p H調整剤	適量
	水	
	計	100.0%
	рН	9.45
[0043]		
	[実施例5]歯磨	
	沈降性シリカ(比表面積30~50m2/g,	20.0%
	平均粒径8μm)	
	ソルビット	25.0
	グリセリン	25.0
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.7
	(エーテル化度1.05)	
	カラギーナン	0.5
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.0
	ポリオキシエチレン(60モル)	0.2
	ソルビタンモノラウレート	
	サッカリンナトリウム	0.2
	パラオキシ安息香酸エチル	0.1
	クロルヘキシジン塩酸塩	0.1
	アスコルビン酸リン酸エステル誘導体	0.3
	香料	1.0
	p H調整剤	適量

		131
	15	T#
	<u>水</u> 計	<u>残</u> 100.0%
[0044]	рН	8.82
[0044]	[実施例6] 歯磨	
	に	40.0%
	シリカ(比表面積700m²/g, 平均粒径2μm)	8. 0
	ソルビット	25.0
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.5
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.6
	(エーテル化度0.85)	0. 0
	カラギーナン	0.5
	サッカリンナトリウム	0.1
	モノフルオロリン酸ナトリウム	0.5
	プロピレングリコール	5. 0
	アスコルビン酸リン酸エステルナトリウム塩	0.2
	グリチルレチン酸	0.05
	香料	1.0
	p H調整剤	適量
	水	残
	計	100.0%
	ΡΗ	9.45
[0045]		
	[実施例7]歯磨	
	シリカ(比表面積約630m2/g, 平均粒径3.5μm) 10.0%
	シリカ(比表面積50~70m²/g,	10.0
	平均粒径13μm)	
	キサンタンガム	0.5
	アルギン酸ナトリウム	0.3
	ソルビット	65.0
	ラウロイルサルコシンナトリウム	0.3
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.0
	サッカリンナトリウム	0.2
	アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩	0.2
	香料	1.0
	pH調整剤	適量
	水	残
	計	100.0%
	рН	8. 55
[0046]	40	
	[実施例8] 歯磨	
	シリカ (比表面積10~40m²/g,	13.0%
	平均粒径8μm)	
	シリカ(比表面積約700m²/g, 平均粒径5μm)	8. 0
	ソルビット	45.0
	グリセリン	18.0
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.0
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.5
	(エーテル化度1.05)	
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.4

	(10)		特開
	17		
	(エーテル化度1.85)		
	サッカリンナトリウム	0.	1
	ゼラチン	0.	2
	ラウリン酸ジエタノールアミド	1.	0
	プロピレングリコール	2.	0
	アスコルビン酸パルミチン酸エステル誘導体	0.	05
	アスコルビン酸リン酸エステル誘導体	0.	
	香料	1.	0
	pH調整剤	適量	
	水	残	='
	<u>*</u> 計	100.	0%
	рH		45
[0047]		٠.	
1001/1	[実施例9] 練歯磨		
	アルミノシリケート	10.	0%
	ジルコノシリケート	10.	
	シリカ (比表面積約630 m²/g, 平均粒径3.5 μm)		_
	二酸化チタン	0.	
	キサンタンガム	0.	_
	アルギン酸ナトリウム	0.	
		0. 2.	_
	ポリエチレングリコール400	⊿. 35.	=
	70%ソルビット液)). 0.	
	パラオキシ安息香酸メチル		
	モノフルオロリン酸ナトリウム		73
	アスコルビン酸		04
	アスコルビン酸リン酸エステルナトリウム塩		15
	トリクロサン	0.	
	グリチルレチン酸	0.	
	ピロリン酸ナトリウム	2.	
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.	
	香料	1.	
	p H調整剤	適量	t
	水	残_	
	₹†	100.	
_	pН	9.	17
[0048]			
	[実施例10]練歯磨		
	リン酸水素カルシウム無水和物	20.	
	リン酸水素カルシウム・2水和物	20.	
	シリカ(比表面積約70m²/g,平均粒径10μm)	5.	
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.	4
	(エーテル化度1.0)		
	カルボキシメチルセルロースナトリウム	0.	3
	(エーテル化度1.3)		
	プロピレングリコール	3.	
	70%ソルビット液	25.	
	パラオキシ安息香酸メチル	0.	_
	安息香酸ナトリウム	0.	
	サッカリンナトリウム	0.	
	モノフルオロリン酸ナトリウム	0.	6

	(11)	特開2001-302476
	19	
	フッ化ナトリウム	0.04
	トリポリリン酸ナトリウム	1.0
	ラウリル硫酸ナトリウム	0.8
	ラウロイルサルコシンナトリウム	0.4
	アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩	0. 2
	香料	1. 0
	pH調整剤	適量
	水	
	ā†	100.0%
	Нд	8. 58
[0049]		
	[実施例11] 液状歯磨	
	沈降性シリカ(比表面積70m2/g,	18.0%
	平均粒径10μm)	
	プロピレングリコール	2.0
	60%ソルビット液	20.0
	グリセリン	24.0
	ポリアクリル酸ナトリウム	0.1
	キサンタンガム	0. 2
	ラウリル硫酸ナトリウム	1.5
	ポリグリセリン脂肪酸エステル	1.6
	パラオキシ安息香酸メチル	0.12
	パラオキシ安息香酸ブチル	0.01
	サッカリンナトリウム	0.1
	フッ化ナトリウム	0.5
	キシリトール	12.0
	アスコルビン酸リン酸エステルマグネシウム塩	0.5
	香料	1. 0
	pH調整剤	適量
	水	
	1	100.0%
	рН	8. 23

フロントページの続き

```
Fターム(参考) 4C083 AB171 AB172 AB222 AB242
AB282 AB292 AB322 AB372
AB472 AC102 AC122 AC132
AC302 AC312 AC422 AC442
AC482 AC622 AC642 AC662
AC742 AC782 AC812 AC862
AD042 AD072 AD091 AD092
AD222 AD262 AD271 AD272
AD301 AD302 AD351 AD352
AD532 AD641 AD642 CC41
```

DD22 DD23 DD27 EE33